

日 本 国 特 許 庁  
JAPAN PATENT OFFICE

29.11.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日            2 0 0 4 年   6 月 2 4 日  
Date of Application:

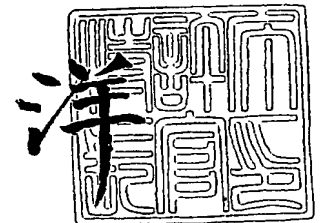
出 願 番 号            特 願 2 0 0 4 - 1 8 6 4 5 2  
Application Number:  
[ST. 10/C]:            [ J P 2 0 0 4 - 1 8 6 4 5 2 ]

出      願      人            株 式 会 社 日 本 触 媒  
Applicant(s):

2 0 0 5 年   1 月 1 4 日

特 許 庁 長 官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

小 川



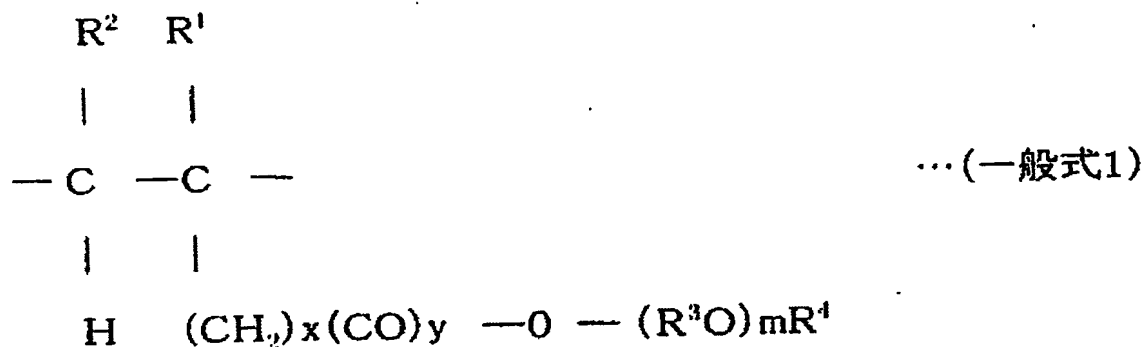
【書類名】 特許願  
【整理番号】 K0009790  
【あて先】 特許庁長官殿  
【国際特許分類】 C04B 24/26  
【発明者】  
    【住所又は居所】 大阪府吹田市西御旅町 5 番 8 号 株式会社日本触媒内  
    【氏名】 山▲崎▼ 博  
【発明者】  
    【住所又は居所】 大阪府吹田市西御旅町 5 番 8 号 株式会社日本触媒内  
    【氏名】 上田 富康  
【特許出願人】  
    【識別番号】 000004628  
    【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区高麗橋 4 丁目 1 番 1 号  
    【氏名又は名称】 株式会社日本触媒  
    【代表者】 柳田 浩  
【先の出願に基づく優先権主張】  
    【出願番号】 特願2004-167295  
    【出願日】 平成16年 6月 4日  
【手数料の表示】  
    【予納台帳番号】 008291  
    【納付金額】 16,000円  
【提出物件の目録】  
    【物件名】 特許請求の範囲 1  
    【物件名】 明細書 1  
    【物件名】 要約書 1

## 【書類名】 特許請求の範囲

## 【請求項 1】

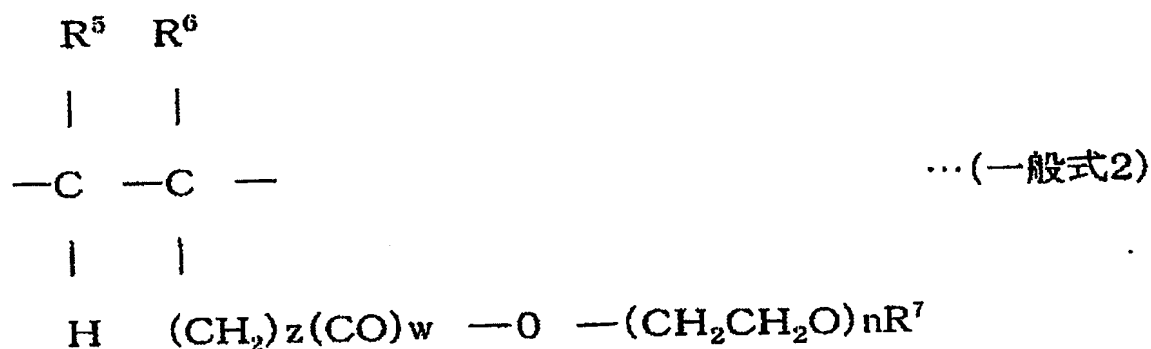
ポリカルボン酸系重合体を含んでなるセメント混和剤であって、該ポリカルボン酸系重合体は下記一般式（１）で表される部位、および下記一般式（２）で表される部位を有することを特徴とするセメント混和剤。

## 【化 1】



（但し、式中  $R^1$  及び  $R^2$  は同一若しくは異なって、水素又はメチル基を表す。 $x$  は 0 ～ 2 の数を表す。 $y$  は 0 又は 1 を表す。 $R^3O$  は炭素数 2 ～ 18 のオキシアルキレン基の 1 種または 2 種以上の混合物を表し、そのオキシアルキレン基の 0.01 ～ 49 モル％は炭素数 3 ～ 18 のオキシアルキレン基である。炭素数 2 ～ 18 のオキシアルキレン基が 2 種以上の場合はブロック状に付加していても、ランダム状に付加していても良い。 $R^4$  は水素原子または炭素数 1 ～ 30 の炭化水素基を表し、 $m$  はオキシアルキレン基の平均付加モル数であり 3 ～ 300 の数を表す。）

## 【化 2】



（但し、式中  $R^5$  及び  $R^6$  は同一若しくは異なって、水素又はメチル基を表す。 $z$  は 0 ～ 2 の数を表す。 $w$  は 0 又は 1 を表す。 $R^7$  は水素原子または炭素数 1 ～ 30 の炭化水素基を表し、 $n$  はオキシエチレン基の平均付加モル数であり 1 ～ 300 の数を表す。）

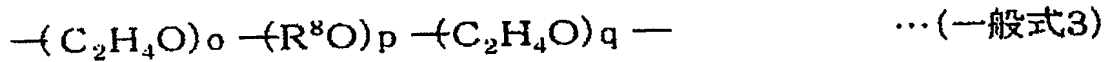
## 【請求項 2】

請求項 1 記載のポリカルボン酸系重合体を含んでなるセメント混和剤であって、該ポリカルボン酸系重合体中の前記一般式（１）で表される部位および前記一般式（２）で表される部位のモル比：（１）／（２）が 1／99 ～ 99／1 であることを特徴とするセメント混和剤。

## 【請求項 3】

ポリカルボン酸系重合体を含んでなるセメント混和剤であって、該ポリカルボン酸系重合体は、前記一般式(1)中の $R^3O$ が下記一般式(3)となっている部位、および前記一般式(2)で表される部位を有することを特徴とするセメント混和剤。

【化3】



(但し、 $R^8$ は炭素数3～18のアルキレン基を表す。 $o$ 、 $q$ はオキシエチレン基の平均付加モル数であり0～300の数を表すが、どちらか一方が0である場合はもう一方は2～300の数となる。 $p$ は、オキシアルキレン基の平均付加モル数を表し、1～50の数である。 $o+p+q$ は、3～300の数である。)

【請求項4】

請求項3に記載のポリカルボン酸系重合体を含んでなるセメント混和剤であって、前記一般式(1)中の $R^3O$ が上記一般式(3)となっている部位および上記一般式(2)で表される部位のモル比：(1)/(2)が1/99～99/1であることを特徴とするセメント混和剤。

【書類名】明細書

【発明の名称】セメント混和剤

【技術分野】

【0001】

本発明は、セメント混和剤に関し、より詳しくは、高い減水性能を発揮することができるうえに取り扱いやすいセメント組成物を提供することができるセメント混和剤に関する。

【背景技術】

【0002】

ポリカルボン酸系重合体を含むセメント混和剤は、セメントペースト、モルタル、コンクリート等のセメント組成物等に広く用いられており、セメント組成物から土木・建築構造物等を構築するために欠かすことのできないものとなっている。このようなセメント混和剤は減水剤等として用いられ、セメント組成物の流動性を高めてセメント組成物を減水させることにより、硬化物の強度や耐久性等を向上させる作用を有することになる。このような減水剤としては、従来のナフタレン系等の減水剤に比べて高い減水性能を発揮するポリカルボン酸系重合体を主成分とするポリカルボン酸系減水剤が、最近、高性能AE減水剤として多くの使用実績がある。

しかしながら、セメント混和剤においては、このようなセメント組成物に対する減水性能に加えて、セメント組成物を取り扱う現場において作業しやすくなるように、その粘性を良好にすることが求められている。

すなわち減水剤として用いられるセメント混和剤は、減水性能だけではなく、それを取り扱う現場において作業しやすくなるような粘性とすることができるものが土木・建築構造物等の製造現場において求められている。セメント混和剤がこのような性能を発揮すると、土木・建築構造物等の現場作業における作業効率等が改善されることとなる。

このような要求に対して、セメント等の水硬性組成物の粘性を低減する分散剤が提案されている（例えば、特許文献1参照）が、施工現場では、更なる性能向上が求められていた。

またポリエチレングリコール鎖を有するポリカルボン酸系重合体のポリエチレングリコール鎖の特定部位である中間部位に炭素数3以上のアルキレンオキシド部位を導入することで、セメント組成物等の減水性を向上してその硬化物の強度や耐久性を優れたものとし、しかもそれを取り扱う現場において作業しやすい粘性とすることができるセメント混和剤が提案されている（例えば特許文献2参照）。

【0003】

【特許文献1】特開平9-248438号公報

【特許文献2】特願2003-127594号

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0004】

しかしながらそのようなセメント混和剤では、セメント混和剤の疎水性が強すぎるためにセメントへの吸着力が弱まっており、セメント分散能力を上げるためにセメント混和剤添加量が比較的多くなってしまい、経済的不利益が生ずるという問題点が残されていた。

本発明は、上記現状に鑑みてなされたものであり、セメント組成物等の減水性を向上してその硬化物の強度や耐久性を優れたものとし、しかもそれを取り扱う現場において作業しやすくなるような粘性とすることができ、しかもセメント混和剤添加量を低減できるセメント混和剤を提供することを目的とするものである。

【課題を解決するための手段】

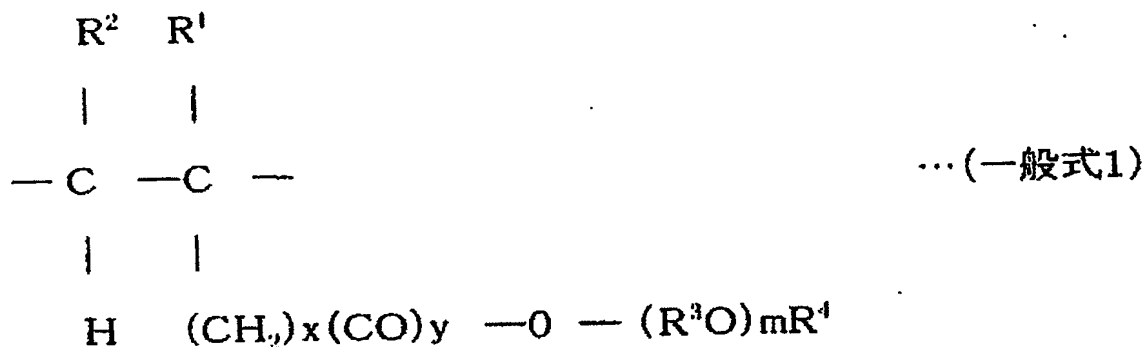
【0005】

本発明者らは、減水性や作業性および添加量に優れたセメント混和剤を検討するうち、炭素数2～18のポリアルキレングリコール鎖であってその中の0.01～49モル%が炭素数3～18のポリアルキレングリコール鎖を有する部位と、ポリエチレングリコール鎖を有する部位とを併せ持つポリカルボン酸系重合体がセメント組成物の作業性および添加

量低減を同時に改善するのに有効であることを見だし、本発明に到達したものである。すなわち本発明は、ポリカルボン酸系重合体を含んでなるセメント混和剤であって、該ポリカルボン酸系重合体は下記一般式(1)で表される部位、および下記一般式(2)で表される部位を有することを特徴とするセメント混和剤である。

【0006】

【化1】

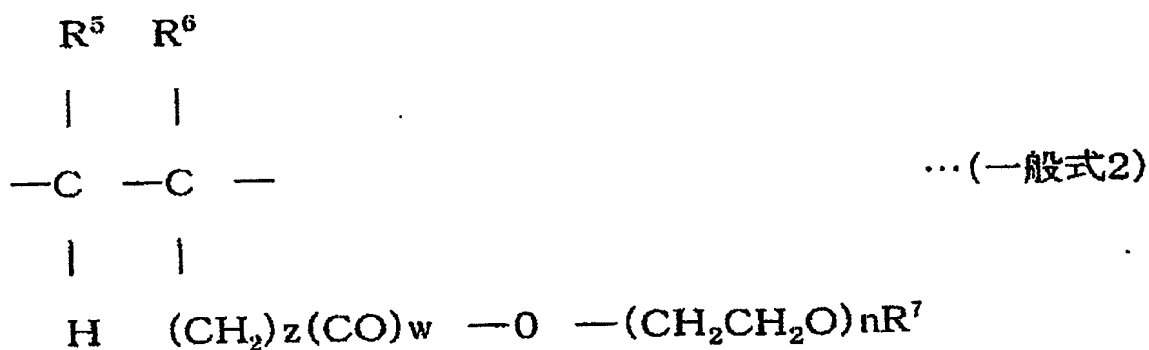


【0007】

(但し、式中 $R^1$ 及び $R^2$ は同一若しくは異なって、水素又はメチル基を表す。 $x$ は0～2の数を表す。 $y$ は0又は1を表す。 $R^3O$ は炭素数2～18のオキシアルキレン基の1種または2種以上の混合物を表し、そのオキシアルキレン基の0.01～49モル%は炭素数3～18のオキシアルキレン基である。炭素数2～18のオキシアルキレン基が2種以上の場合にはブロック状に付加していても、ランダム状に付加していても良い。 $R^4$ は水素原子または炭素数3～30の炭化水素基を表し、 $m$ はオキシアルキレン基の平均付加モル数であり3～300の数を表す。)

【0008】

【化2】



【0009】

(但し、式中 $R^5$ 及び $R^6$ は同一若しくは異なって、水素又はメチル基を表す。 $z$ は0～2の数を表す。 $w$ は0又は1を表す。 $R^7$ は水素原子または炭素数1～30の炭化水素基を表し、 $n$ はオキシエチレン基の平均付加モル数であり1～300の数を表す。)

また本発明は、ポリカルボン酸系重合体を含んでなるセメント混和剤であって、該ポリカルボン酸系重合体は前記一般式(1)で表される部位および前記一般式(2)で表される部位の存在比：(1)/(2)が99/1～1/99であることを特徴とするセメント混

和剤でもある。

さらに本発明は、ポリカルボン酸系重合体を含んでなるセメント混和剤であって、該ポリカルボン酸系重合体は、前記一般式(1)中の $R^3O$ が下記一般式(3)となっている部位および前記一般式(2)で表される部位を有することを特徴とするセメント混和剤でもある。

【0010】

【化3】



【0011】

(但し、 $R^8$ は炭素数3～18のアルキレン基を表す。 $o$ 、 $q$ はオキシエチレン基の平均付加モル数であり0～300の数を表すが、どちらか一方が0である場合はもう一方は2～300の数となる。 $p$ は、オキシアルキレン基の平均付加モル数を表し、1～50の数である。 $o+p+q$ は、3～300の数である。 $R^4$ は、水素原子又は炭素数1～20の炭化水素基を表す。)

【発明の効果】

【0012】

本発明のセメント混和剤は、上述の構成よりなるので、優れたセメント分散性能、減水性能を発揮し、各種のセメント組成物等に好適に適用することができるうえに、それを取り扱う現場において作業しやすくなるような粘性とすることができるものであることから、本発明のセメント混和剤を用いることにより、セメント組成物の減水性が向上してその硬化物の強度や耐久性が優れたものとなり、しかもセメント組成物を取り扱う現場において作業しやすくなるような粘性となることから、土木・建築構造物等を構築における作業効率等が改善され、しかもこのような効果を得るために必要なセメント混和剤添加量があり多くなりないのである。

【発明を実施するための最良の形態】

【0013】

以下に、本発明を詳述する。本発明の必須成分であるポリカルボン酸系重合体は、一分子中に2個以上のカルボン酸、あるいはカルボン酸塩を有する重合体であり、その重合体を構成する部位に前記一般式(1)および前記一般式(2)で示される特定の構造が導入されたもの、または、前記一般式(1)中の

$R^3O$ が前記一般式(3)となっている特定の構造および前記一般式(2)で表される特定の構造が導入されたものである。

前記一般式(1)における $m$ の繰り返し数で表されるポリオキシアルキレン鎖は、その中の一部として疎水性の高い炭素数3以上のオキシアルキレン基を0.01～49モル%含んでおり、それ以外の部分は親水性の高い炭素数2のオキシアルキレン基すなわちオキシエチレン基となっている。この特定の構造が、減水性に優れ、かつ、作業性に優れる一因である。本発明は、この親水性を有する鎖の内部に疎水部位を有することに特徴があり、これにより、減水性と作業性の両方を発現するものである。

本発明において、前記一般式(1)で示される構造の中で疎水性の高い炭素数3以上のオキシアルキレン基の含有率は、0.01～49モル%の間の任意の含有率とすることができるが、0.1～40モル%であることが好ましく、さらに好ましくは0.5～30モル%、特に好ましくは1～25モル%、最も好ましくは2～20モル%であることが望ましい。

さらに本発明は、前記一般式(2)における $n$ の繰り返し数で表されるポリオキシエチレン鎖を含んでおり、この親水性の高い鎖を併せ持つことに特徴があり、これにより、すぐ

れた分散性能を発揮するのでセメント混和剤添加量が比較的多くならないのである。  
本発明において、前記一般式(1)で示される構造と前記一般式(2)で示される構造のモル比: (1)/(2)は99/1~1/99の間で任意の割合とすることができる。しかしながら、特にセメントの作業性を重視する場合には前記一般式(1)で示される構造を多く含むものが好ましく、他方、特にセメント混和剤の添加量を重視する場合には前記一般式(2)で示される構造を多く含むものが好ましい。

すなわち、特にセメントの作業性を重視する場合には、前記一般式(1)で示される構造と前記一般式(2)で示される構造のモル比: (1)/(2)は、99/1~10/90であることが好ましく、さらに好ましくは99/1~20/80、特に好ましくは99/1~30/70、最も好ましくは99/1~40/60であることが望ましい。

他方、特にセメント混和剤の添加量を重視する場合には、前記一般式(1)で示される構造と前記一般式(2)で示される構造のモル比: (1)/(2)は、1/99~90/10であることが好ましく、さらに好ましくは1/99~80/20、特に好ましくは1/99~70/30、最も好ましくは1/99~60/40であることが望ましい。

前記一般式(3)におけるo, p, qの繰り返し数で表されるポリオキシアルキレン鎖は、いわゆるA-B-A型のブロック共重合の形式であり、この特定の構造が含まれると親水性ブロックが減水性を強く発現し、疎水性ブロックが作業性をより多く付与するので、より優れたセメント混和剤が得られることとなる。

前記一般式(1)におけるmは1~300の数であり、300を超えると粘性が高くなり、作業性に劣ることがあり、好ましくは1~200であり、より好ましくは1~100、さらに好ましくは1~60、最も好ましくは1~40である。R<sup>3</sup>は同一若しくは異なつて炭素数2~18のアルキレン基を表し、そのアルキレン基の0.01~49モル%は炭素数3~18のアルキレン基であるが、好ましくはR<sup>3</sup>の中の0.01~49モル%が炭素数3である2-メチルエチレン基(一般にプロピレンオキシドが前駆体である)である。R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1~20の炭化水素基を表し、好ましくはメチル基である。前記一般式(2)におけるnは1~300の数であり、300を超えると粘性が高くなり、作業性に劣ることがあり、好ましくは1~200であり、より好ましくは1~100、さらに好ましくは1~60、最も好ましくは1~40である。R<sup>7</sup>は水素原子又は炭素数1~20の炭化水素基を表し、好ましくはメチル基である。

上記一般式(3)におけるo, qは、同一若しくは異なつて0~300の数であり、300を超えると粘性が高くなり、作業性に劣ることがあり、好ましくは0~200であり、より好ましくは1~100、さらに好ましくは1~60、最も好ましくは1~40である。pは1~50の数であり、50を超えると減水性が低下したり、疎水性が高くなってセメントに配合する練水と相溶せずに作業性に劣る場合がある。pの範囲は、好ましくは1~20であり、より好ましくは1~10であり、さらに好ましくは1~6、最も好ましくは1~4である。o, p, qの総数であるo+p+qは、3~300の数であり、300を超えると粘性が高くなり、作業性に劣ることがあり、好ましくは4~200であり、より好ましくは6~100であり、さらに好ましくは6~60、最も好ましくは10~40である。R<sup>8</sup>は同一若しくは異なつて炭素数3~18のアルキレン基を表し、好ましくは炭素数3である2-メチルエチレン基(一般にプロピレンオキシドが前駆体である)である。

。本発明の必須成分であるポリカルボン酸系重合体は、下記2タイプの重合体であればよく、その合成経路は問わない。

重合体タイプI: 前記一般式(1)および前記一般式(2)に示す部位と一分子中に2個以上のカルボン酸あるいはカルボン酸塩を有する重合体。

重合体タイプII: 前記一般式(1)中のR<sup>3</sup>Oが下記一般式(3)となっている部位および前記一般式(2)で表される部位と一分子中に2個以上のカルボン酸あるいはカルボン酸塩を有する重合体。

前記一般式(1)で表される部位または前記一般式(1)のR<sup>3</sup>Oが前記一般式(3)となっている部位と、前記一般式(2)で表される部位の合計が、ポリカルボン酸系重合体



の総重量に対して占める割合は

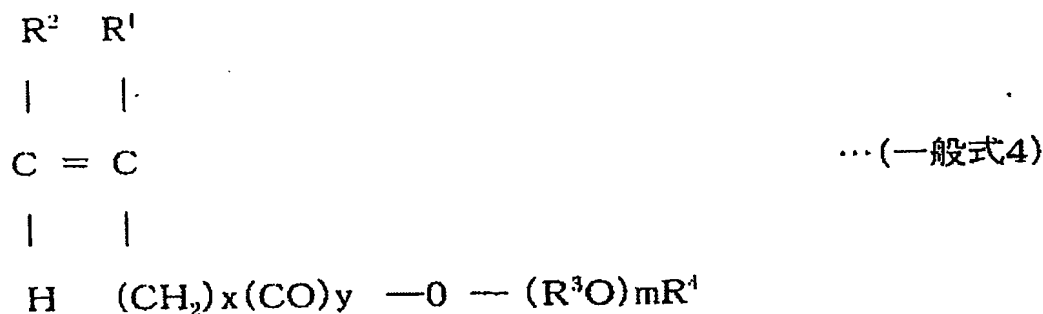
10～95重量%が好ましく、より好ましくは50～90重量%であり、さらに好ましくは65～85重量%である。

合成経路の1例を挙げるとすれば、例えば、次の2経路を挙げることができる。

合成経路A：一分子中にカルボン酸又はカルボン酸塩と重合性二重結合を有する単量体の1種又は2種以上と下記一般式(4)で表される単量体(a)の1種又は2種以上、および下記一般式(5)で表される単量体(b)の1種又は2種以上を重合することにより得ることができる。カルボン酸塩の場合は、例えば、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アンモニウム塩が用いられ、これらのカルボン酸塩の単量体を重合しても良いし、カルボン酸の単量体を重合した後、塩形成させても良い。

【0014】

【化4】

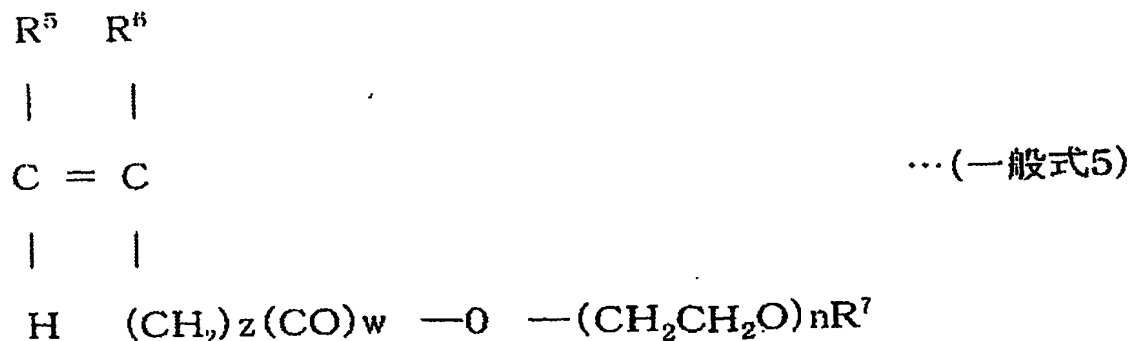


【0015】

(但し、式中 $R^1$ 及び $R^2$ は同一若しくは異なって、水素又はメチル基を表す。 $x$ は0～2の数を表す。 $y$ は0又は1を表す。 $R^3O$ は炭素数2～18のオキシアルキレン基の1種または2種以上の混合物を表し、そのオキシアルキレン基の0.01～49モル%は炭素数3～18のオキシアルキレン基である。炭素数2～18のオキシアルキレン基が2種以上の場合はブロック状に付加していても、ランダム状に付加していても良い。 $R^4$ は水素原子または炭素数1～30の炭化水素基を表し、 $m$ はオキシアルキレン基の平均付加モル数であり3～300の数を表す。)

【0016】

【化5】



【0017】

(但し、式中 $R^5$ 及び $R^6$ は同一若しくは異なって、水素又はメチル基を表す。 $z$ は0～2

の数を表す。Wは0又は1を表す。R<sup>7</sup> は水素原子または炭素数1～30の炭化水素基を表し、nはオキシエチレン基の平均付加モル数であり1～300の数を表す。)

合成経路B: 一分子中にカルボン酸又はカルボン酸塩と重合性二重結合を有する単量体の1種又は2種以上と前記一般式(6)で表される単量体(c)の1種又は2種以上、および前記一般式(5)で表される単量体(b)の1種又は2種以上を重合することにより得ることができる。カルボン酸塩の場合は、例えば、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アンモニウム塩が用いられ、これらのカルボン酸塩の単量体を重合しても良いし、カルボン酸の単量体を重合した後、塩形成させても良い。

【0018】

【化6】

R<sup>2</sup> R<sup>1</sup>

| |

C = C

| |

H (CH<sub>2</sub>)<sub>x</sub>(CO)<sub>y</sub> —O— (C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O)<sub>o</sub> —(R<sup>8</sup>O)<sub>p</sub> —(C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O)<sub>q</sub> —R<sup>4</sup>

…(一般式6)

【0019】

(但し、R<sup>8</sup> は炭素数3～18のアルキレン基を表す。o、qはオキシエチレン基の平均付加モル数であり0～300の数を表すが、どちらか一方が0である場合はもう一方は2～300の数となる。pは、オキシアルキレン基の平均付加モル数を表し、1～50の数である。o+p+qは、3～300の数である。R<sup>4</sup> は、水素原子又は炭素数1～20の炭化水素基を表す。)

前記一般式(4)で表される単量体(a)は、不飽和アルコールあるいは不飽和カルボン酸に所定の繰り返し数となる量のエチレンオキシドおよび所定の繰り返し数となる量の炭素数3～18のアルキレンオキシドを付加することによって得ることができる。あるいは、炭素数1～20の炭化水素基を有するアルコールやフェノール類に所定の繰り返し数となる量のエチレンオキシドおよび所定の繰り返し数となる量の炭素数3～18のアルキレンオキシドを付加することによって得られるアルコールと不飽和カルボン酸とのエステル反応、あるいは、不飽和カルボン酸エステルとのエステル交換反応させることによって得ることができる。

前記一般式(5)で表される単量体(b)は、不飽和アルコールあるいは不飽和カルボン酸に所定の繰り返し数となる量のエチレンオキシドを付加することによって得ることができる。あるいは、炭素数1～20の炭化水素基を有するアルコールやフェノール類に所定の繰り返し数となる量のエチレンオキシドを付加することによって得られるアルコールと不飽和カルボン酸とのエステル反応、あるいは、不飽和カルボン酸エステルとのエステル交換反応させることによって得ることができる。

前記一般式(6)で表される単量体(c)は、不飽和アルコールあるいは不飽和カルボン酸に所定の繰り返し数となる量のエチレンオキシドを付加し、その後、所定の繰り返し数となる量の炭素数3～18のアルキレンオキシドを付加し、続いて、所定の繰り返し数となる量のエチレンオキシドを付加することによって得ることができる。あるいは、炭素数1～20の炭化水素基を有するアルコールやフェノール類に所定の繰り返し数となる量のエチレンオキシドを付加し、その後、所定の繰り返し数となる量の炭素数3～18のアルキレンオキシドを付加し、続いて、所定の繰り返し数となる量のエチレンオキシドを付加することによって得られるアルコールと不飽和カルボン酸とのエステル反応、あるいは、不飽和カルボン酸エステルとのエステル交換反応させることによって得ることができる。

。該不飽和アルコールとしては、ビニルアルコール、アリルアルコール、メタリルアルコール、3-ブテン-1-オール、3-メチル-3-ブテン-1-オール、3-メチル-2-ブテン-1-オール、2-メチル-3-ブテン-2-オール、2-メチル-2-ブテン-1-オール、2-メチル-3-ブテン-1-オール等が挙げられる。また、該不飽和カルボン酸としては、アクリル酸、メタクリル酸等が挙げられ、該不飽和カルボン酸エステルは、これらの該不飽和カルボン酸のアルキルエステル等を用いることができる。炭素数3～18のアルキレンオキシドとしては、プロピレンオキシド、ブチレンオキシド、不飽和炭化水素のエポキシ化物等が挙げられるが、プロピレンオキシドが好ましい。炭素数1～20の炭化水素基を有するアルコールやフェノール類としては、メタノール、エタノール、ブタノール等のアルキルアルコール；ベンジルアルコール等のアリール基を有するアルコール；フェノール、パラメチルフェノール等のフェノール類が挙げられるが、メタノール、エタノール、ブタノールなどの炭素数1～3のアルコールが好ましい。

前記一般式(4)～(6)で表される単量体と共重合する一分子中にカルボン酸又はカルボン酸塩と重合性二重結合を有する単量体としては、例えば、下記一般式(7)で表される単量体(d)が挙げられる。

【0020】

【化7】



…(一般式7)

【0021】

式中、 $R^9$ 、 $R^{10}$ 、及び $R^{11}$ は同一若しくは異なって、水素原子、メチル基、又は $-(CH_2)_zCOOM^2$ を表し、 $z$ は0～2の数を表す。 $-(CH_2)_zCOOM^2$ は、 $-COOM^1$ 又は他の $-(CH_2)_zCOOM^2$ と無水物を形成していても良い。 $M^1$ 及び $M^2$ は、同一若しくは異なって、水素原子、アルカリ金属原子、アルカリ土類金属原子、アンモニウム基又は有機アミン基を表す。前記一般式(7)で表される単量体(d)としては、アクリル酸、メタクリル酸、マレイン酸、イタコン酸、シトラコン酸、フマル酸等や、それらの一価金属塩、二価金属塩、アンモニウム塩及び有機アミン塩等、又は、それらの無水物が挙げられる。

前記一般式(4)で表される単量体(a)または前記一般式(6)で表される単量体(c)と、前記一般式(5)で表される単量体(b)と前記一般式(7)で表される単量体(d)とを共重合して、該ポリカルボン酸系重合体を得る場合、総重量を100重量%として、(a)または(c)と(b)の合計は10～95重量%が好ましく、より好ましくは50～90重量%であり、さらに好ましくは65～85重量%である。また、(a)、(b)、(c)、(d)以外の単量体を共重合成分として用いても良く、その使用量は(a)または(c)と(b)および(d)の総重量を100重量%として、0～50重量%であり、例えば、スチレン、(メタ)アクリル酸エステル類、アクリロニトリル、アクリルアミド、(メタ)アリルスルホネート、2-(メタ)アクリロキシエチルスルホネート、3-(メタ)アクリロキシプロピルスルホネート、3-(メタ)アクリロキシ-2-ヒドロキシプロピルスルホネート、3-(メタ)アクリロキシ-2-ヒドロキシプロピルフェニルエーテル、3-(メタ)アクリロキシ-2-ヒドロキシプロピルオキシスル

ホベンゾエート、4-(メタ)アクリロキシブチルスルホネート、(メタ)アクリルアミドメチルスルホン酸、(メタ)アクリルアミドエチルスルホン酸、2-メチルプロパンスルホン酸(メタ)アクリルアミド等の1種又は2種以上を用いることができる。

これらの単量体を重合することにより、該ポリカルボン酸系重合体を得ることができるが、重合方法としては、重合開始剤、及び、必要により連鎖移動剤を用いて、水溶液重合、有機溶媒中での重合、エマルジョン重合、あるいは塊状重合等の公知の方法を用いることができる。重合開始剤としては、公知のものを使用することができ、過硫酸アンモニウム、過硫酸ナトリウム、過硫酸カリウム等の過硫酸塩；過酸化水素；アゾビス-2-メチルプロピオンアミジン塩酸塩、アゾイソブチロニトリル等のアゾ化合物；ベンゾイルパーオキシド、ラウロイルパーオキシド、クメンハイドロパーオキシド等のパーオキシドが好適である。また、促進剤として、亜硫酸水素ナトリウム、亜硫酸ナトリウム、モール塩、ピロ重亜硫酸ナトリウム、ホルムアルデヒドナトリウムスルホキシレート、アスコルビン酸、エリソルビン酸等の還元剤；エチレンジアミン、エチレンジアミン四酢酸ナトリウム、グリシン等のアミン化合物を併用することもできる。これらの重合開始剤や促進剤は、それぞれ単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

上記重合方法においては、連鎖移動剤も必要に応じて使用することができる。このような連鎖移動剤としては、公知のものを1種又は2種以上使用できるが、疎水性連鎖移動剤として、ブタンチオール、オクタンチオール、デカンチオール、ドデカンチオール、ヘキサデカンチオール、オクタデカンチオール、シクロヘキシルメルカプタン、チオフェノール、チオグリコール酸オクチル、2-メルカプトプロピオン酸オクチル、3-メルカプトプロピオン酸オクチル、メルカプトプロピオン酸2-エチルヘキシルエステル、オクタン酸2-メルカプトエチルエステル、1, 8-ジメルカプト-3, 6-ジオキサオクタン、デカントリチオール、ドデシルメルカプタン等のチオール系連鎖移動剤；四塩化炭素、四臭化炭素、塩化メチレン、プロモホルム、プロモトリクロロエタン等のハロゲン化物； $\alpha$ -メチルスチレンダイマー、 $\alpha$ -テルピネン、 $\gamma$ -テルピネン、ジペンテン、ターピノール等の不飽和炭化水素化合物が挙げられる。これらは1種又は2種以上を用いることができる。また、親水性連鎖移動剤としては、メルカプトエタノール、チオグリセロール、チオグリコール酸、メルカプトプロピオン酸、2-メルカプトプロピオン酸、3-メルカプトプロピオン酸、チオリンゴ酸、2-メルカプトエタンスルホン酸等のチオール系連鎖移動剤；2-アミノプロパン-1-オール等の1級アルコール；イソプロパノール等の2級アルコール；亜リン酸、次亜リン酸及びその塩（次亜リン酸ナトリウム、次亜リン酸カリウム等）や亜硫酸、亜硫酸水素、亜二チオン酸、メタ重亜硫酸及びその塩（亜硫酸ナトリウム、亜硫酸水素ナトリウム、亜二チオン酸ナトリウム、メタ重亜硫酸ナトリウム、亜硫酸カリウム、亜硫酸水素カリウム、亜二チオン酸カリウム、メタ重亜硫酸カリウム等）の低級酸化物及びその塩等が挙げられ、これらは1種又は2種以上を用いることができる。上記連鎖移動剤の反応容器への添加方法としては、滴下、分割投入等の連続投入方法を適用することができる。また、連鎖移動剤を単独で反応容器へ導入してもよく、単量体や溶媒等と予め混合しておいてもよい。上記重合方法は、回分式でも連続式でも行うことができる。また、重合の際、必要に応じて使用される溶媒としては、公知のものを使用でき、水；メチルアルコール、エチルアルコール、イソプロピルアルコール等のアルコール類；ベンゼン、トルエン、キシレン、シクロヘキサン、 $n$ -ヘプタン等の芳香族又は脂肪族炭化水素類；酢酸エチル等のエステル類；アセトン、メチルエチルケトン等のケトン類が挙げられ、これらの1種又は2種以上を併用してもよい。これらの中でも、単量体及び得られるポリカルボン酸系重合体の溶解性の点から、水及び炭素数1~4の低級アルコールからなる群より選択される1種又は2種以上の溶媒を用いることが好ましい。

上記重合方法において、単量体や重合開始剤等の反応容器への添加方法としては、反応容器に単量体の全てを仕込み、重合開始剤を反応容器内に添加することによって共重合を行う方法；反応容器に単量体の一部を仕込み、重合開始剤と残りの単量体成分を反応容器内に添加することによって重合を行う方法、反応容器に重合溶媒を仕込み、単量体と重合開始剤の全量を添加する方法等が好適である。このような方法の中でも、得られる重合体の

分子量分布を狭く（シャープに）することができ、セメント組成物等の流動性を高める作用であるセメント分散性を向上することができることから、重合開始剤と単量体を反応容器に逐次滴下する方法で重合を行うことが好ましい。また、単量体の重合性が向上して得られる重合体の保存安定性がより向上することから、重合中の反応容器内の溶媒濃度を 80% 以下に維持して共重合反応を行うことが好ましい。より好ましくは、70% 以下であり、更に好ましくは、60% 以下である。

上記重合方法において、重合温度等の重合条件としては、用いられる重合方法、溶媒、重合開始剤、連鎖移動剤により適宜定められるが、重合温度としては、通常 0℃ 以上であることが好ましく、また、150℃ 以下であることが好ましい。より好ましくは、40℃～120℃ の範囲である。

上記の方法により得られる重合体は、そのままでセメント混和剤の主成分として用いられるが、必要に応じて、更にアルカリ性物質で中和して用いてもよい。アルカリ性物質としては、一価金属及び二価金属の水酸化物、塩化物及び炭酸塩等の無機塩；アンモニア；有機アミンを用いることが好ましい。

本発明の必須成分であるポリカルボン酸系重合体の重量平均分子量は、ゲルパーミーエーションクロマトグラフィー（以下 GPC という）によるポリエチレングリコール換算の重量平均分子量（Mw）が 3000～

100000 が好ましく、より好ましくは 5000～80000、さらに好ましくは 7000～40000 である。

〔GPC 分子量測定条件〕

使用カラム：東ソー社製 TSK Guard Column SWXL+TSK gel G4000SWXL+G3000SWXL+G2000SWXL

溶離液：水 10999 g、アセトニトリル 6001 g の混合溶媒に酢酸ナトリウム三水合物 115.6 g を溶かし、更に、酢酸で pH 6.0 に調整した溶離液溶液を用いる。

打込み量：0.5% 溶離液溶液 100  $\mu$ L

溶離液流速：0.8 mL/min

カラム温度：40℃

標準物質：ポリエチレングリコール、ピークトップ分子量（Mp）272500、219300、85000、46000、24000、12600、4250、7100、1470

検量線次数：三次式

検出器：日本 Waters 社製 410 示差屈折検出器

解析ソフト：日本 Waters 社製 MILLENNIUM Ver. 3.21

本発明のセメント混和剤は、上述の方法によって得られるポリカルボン酸系重合体を必須成分とするものであるが、取り扱い上、水溶液の形態が好ましく、また、他の添加剤を本発明のセメント混和剤に含有していても良いし、あるいは、本混和剤をセメントと混合する際に、添加することもできる。他の添加剤としては、公知のセメント添加剤を用いることができ、例えば、

（ア）水溶性高分子物質：ポリアクリル酸（ナトリウム）、ポリメタクリル酸（ナトリウム）、ポリマレイン酸（ナトリウム）、アクリル酸・マレイン酸共重合物のナトリウム塩等の不飽和カルボン酸重合体；ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール等のポリオキシエチレンあるいはポリオキシプロピレンのポリマー又はそれらのコポリマー；メチルセルロース、エチルセルロース、ヒドロキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、カルボキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース等の非イオン性セルロースエーテル類；酵母グルカンやキサントガム、 $\beta$ -1,3 グルカン類（直鎖状、分岐鎖状の何れでも良く、一例を挙げれば、カードラン、パラミロン、バキマン、スクレログルカン、ラミナラン等）等の微生物醗酵によって製造される多糖類；ポリアクリルアミド；ポリビニルアルコール；デンプン；デンプンリン酸エステル；アルギン酸ナトリウム；ゼラチン；分子内にアミノ基を有するアクリル酸のコポリマー及びその四級化合物等。

(イ) 高分子エマルジョン: (メタ) アクリル酸アルキル等の各種ビニル単量体の共重合物等。

(ウ) 遅延剤: グルコン酸、グルコヘプトン酸、アラボン酸、リンゴ酸又はクエン酸、及び、これらの、ナトリウム、カリウム、カルシウム、マグネシウム、アンモニウム、トリエタノールアミン等の無機塩又は有機塩等のオキシカルボン酸並びにその塩; グルコース、フラクトース、ガラクトース、サッカロース、キシロース、アピオース、リボース、異性化糖等の単糖類や、二糖、三糖等のオリゴ糖、又はデキストリン等のオリゴ糖、又はデキストラン等の多糖類、これらを含む糖蜜類等の糖類; ソルビトール等の糖アルコール; キストラン等の多糖類、これらを含む糖蜜類等の糖類; アミノカルボン酸とその塩; アルカリ可溶タンパク質; フミン酸; タンニン酸; フェノール; グリセリン等の多価アルコール; アミノトリ (メチレンホスホン酸)、1-ヒドロキシエチリデン-1, 1-ジホスホン酸、エチレンジアミンテトラ (メチレンホスホン酸)、ジエチレントリアミンペンタ (メチレンホスホン酸) 及びこれらのアルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩等のホスホン酸及びその誘導体等。

(エ) 早強剤・促進剤: 塩化カルシウム、亜硝酸カルシウム、硝酸カルシウム、臭化カルシウム、ヨウ化カルシウム等の可溶性カルシウム塩; 塩化鉄、塩化マグネシウム等の塩化物; 硫酸塩; 水酸化カリウム; 水酸化ナトリウム; 炭酸塩; チオ硫酸塩; ギ酸及びギ酸カルシウム等のギ酸塩; アルカノールアミン; アルミナセメント; カルシウムアルミネートシリケート等。

(オ) 鉱油系消泡剤: 燈油、流動パラフィン等。

(カ) 油脂系消泡剤: 動植物油、ごま油、ひまし油、これらのアルキレンオキシド付加物等。

(キ) 脂肪酸系消泡剤: オレイン酸、ステアリン酸、これらのアルキレンオキシド付加物等。

(ク) 脂肪酸エステル系消泡剤: グリセリンモノリシノレート、アルケニルコハク酸誘導体、ソルビトールモノラウレート、ソルビトールトリオレエート、天然ワックス等。

(ケ) オキシアルキレン系消泡剤: (ポリ) オキシエチレン (ポリ) オキシプロピレン付加物等のポリオキシアルキレン類; ジエチレングリコールヘプチルエーテル、ポリオキシエチレンオレイルエーテル、ポリオキシプロピレンブチルエーテル、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレン2-エチルヘキシルエーテル、炭素数12~14の高級アルコールへのオキシエチレンオキシプロピレン付加物等の (ポリ) オキシアルキルエーテル類; ポリオキシプロピレンフェニルエーテル、ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル等の (ポリ) オキシアルキレン (アルキル) アリールエーテル類; 2, 4, 7, 9-テトラメチル-5-デシン-4, 7-ジオール、2, 5-ジメチル-3-ヘキシン-2, 5-ジオール、3-メチル-1-ブチン-3-オール等のアセチレンアルコールにアルキレンオキシドを付加重合させたアセチレンエーテル類; ジエチレングリコールオレイン酸エステル、ジエチレングリコールラウリル酸エステル、エチレングリコールジステアリン酸エステル等の (ポリ) オキシアルキレン脂肪酸エステル類; ポリオキシエチレンソルビタンモノラウリン酸エステル、ポリオキシエチレンソルビタントリオレイン酸エステル等の (ポリ) オキシアルキレンソルビタン脂肪酸エステル

類; ポリオキシプロピレンメチルエーテル硫酸ナトリウム、ポリオキシエチレンドデシルフェノールエーテル硫酸ナトリウム等の (ポリ) オキシアルキレンアルキル (アリール) エーテル硫酸エステル塩類; (ポリ) オキシエチレンステアリルリン酸エステル等の (ポリ) オキシアルキレンアルキルリン酸エステル類; ポリオキシエチレンラウリルアミン等の (ポリ) オキシアルキレンアルキルアミン類; ポリオキシアルキレンアミド等。

(コ) アルコール系消泡剤: オクチルアルコール、ヘキサデシルアルコール、アセチレンアルコール、グリコール類等。

(ク) アミド系消泡剤: アクリレートポリアミン等。

(サ) リン酸エステル系消泡剤: リン酸トリブチル、ナトリウムオクチルホスフェート等。

(シ) 金属石鹸系消泡剤：アルミニウムステアレート、カルシウムオレエート等。

(ス) シリコン系消泡剤：ジメチルシリコン油、シリコンペースト、シリコンエマルジョン、有機変性ポリシロキサン（ジメチルポリシロキサン等のポリオルガノシロキサン）、フルオロシリコン油等。

(セ) AE剤：樹脂石鹸、飽和あるいは不飽和脂肪酸、ヒドロキシステアリン酸ナトリウム、ラウリルサルフェート、ABS（アルキルベンゼンスルホン酸）、LAS（直鎖アルキルベンゼンスルホン酸）、アルカンスルホネート、ポリオキシエチレンアルキル（フェニル）エーテル、ポリオキシエチレンアルキル（フェニル）エーテル硫酸エステル又はその塩、ポリオキシエチレンアルキル（フェニル）エーテルリン酸エステル又はその塩、蛋白質材料、アルケニルスルホコハク酸、 $\alpha$ -オレフィンスルホネート等。

(ソ) その他界面活性剤：オクタデシルアルコールやステアリルアルコール等の分子内に6～30個の炭素原子を有する脂肪族1価アルコール、アビエチルアルコール等の分子内に6～30個の炭素原子を有する脂環式1価アルコール、ドデシルメルカプタン等の分子内に6～30個の炭素原子を有する1価メルカプタン、ノニルフェノール等の分子内に6～30個の炭素原子を有するアルキルフェノール、ドデシルアミン等の分子内に6～30個の炭素原子を有するアミン、ラウリン酸やステアリン酸等の分子内に6～30個の炭素原子を有するカルボン酸に、エチレンオキシド、プロピレンオキシド等のアルキレンオキシドを10モル以上付加させたポリアルキレンオキシド誘導体類；アルキル基又はアルコキシ基を置換基として有しても良い、スルホン基を有する2個のフェニル基がエーテル結合した、アルキルジフェニルエーテルスルホン酸塩類；各種アニオン性界面活性剤；アルキルアミンアセテート、アルキルトリメチルアンモニウムクロライド等の各種カチオン性界面活性剤；各種ノニオン性界面活性剤；各種両性界面活性剤等。

(ナ) 防水剤：脂肪酸（塩）、脂肪酸エステル、油脂、シリコン、パラフィン、アスファルト、ワックス等。

(ニ) 防錆剤：亜硝酸塩、リン酸塩、酸化亜鉛等。

(ヌ) ひび割れ低減剤：ポリオキシアルキルエーテル類；2-メチル-2,4-ペンタンジオール等のアルカンジオール類等。

(ネ) 膨張材：エトリンガイト系、石炭系等。

その他の公知のセメント添加剤（材）としては、セメント湿潤剤、増粘剤、分離低減剤、凝集剤、乾燥収縮低減剤、強度増進剤、セルフレベリング剤、防錆剤、着色剤、防カビ剤、高炉スラグ、フライアッシュ、シンダーアッシュ、クリンカーアッシュ、ハスクアッシュ、シリカヒューム、シリカ粉末、石膏等を挙げることができる。これら公知のセメント添加剤（材）は単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

さらには、本発明のセメント混和剤には、公知のセメント分散剤を併用することができ、例えば、以下のものが使用できる。

リグニンスルホン酸塩；ポリオール誘導体；ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物；メラミンスルホン酸ホルマリン縮合物；ポリスチレンスルホン酸塩；特開平1-113419号公報に記載の如くアミノアリアルスルホン酸-フェノール-ホルムアルデヒド縮合物等のアミノスルホン酸系；特開平7-267705号公報に記載の如く（a）成分として、ポリアルキレングリコールモノ（メタ）アクリル酸エステル系化合物と（メタ）アクリル酸系化合物との共重合体及び／又はその塩と、（b）成分として、ポリアルキレングリコールモノ（メタ）アリアルエーテル系化合物と無水マレイン酸との共重合体及び／若しくはその加水分解物、並びに／又は、その塩と、（c）成分として、ポリアルキレングリコールモノ（メタ）アリアルエーテル系化合物と、ポリアルキレングリコール系化合物のマレイン酸エステルとの共重合体及び／又はその塩とを含むセメント分散剤；特許第2508113号明細書に記載の如くA成分として、（メタ）アクリル酸のポリアルキレングリコールエステルと（メタ）アクリル酸（塩）との共重合体、B成分として、特定のポリエチレングリコールポリプロピレングリコール系化合物、C成分として、特定の界面活性剤からなるコンクリート混和剤；特開昭62-216950号公報に記載の如く（メタ）アクリル酸のポリエチレン（プロピレン）グリコールエステル若しくはポリエチレン

(プロピレン)グリコールモノ(メタ)アリルエーテル、(メタ)アリルスルホン酸(塩)、並びに、(メタ)アクリル酸(塩)からなる共重合体。特開平1-226757号公報に記載の如く(メタ)アクリル酸のポリエチレン(プロピレン)グリコールエステル、(メタ)アリルスルホン酸(塩)、及び、(メタ)アクリル酸(塩)からなる共重合体；特公平5-36377号公報に記載の如く(メタ)アクリル酸のポリエチレン(プロピレン)グリコールエステル、(メタ)アリルスルホン酸(塩)若しくはp-(メタ)アリルオキシベンゼンスルホン酸(塩)、並びに、(メタ)アクリル酸(塩)からなる共重合体；特開平4-149056号公報に記載の如くポリエチレングリコールモノ(メタ)アリルエーテルとマレイン酸(塩)との共重合体；特開平5-170501号公報に記載の如く(メタ)アクリル酸のポリエチレングリコールエステル、(メタ)アリルスルホン酸(塩)、(メタ)アクリル酸(塩)、アルカンジオールモノ(メタ)アクリレート、ポリアルキレングリコールモノ(メタ)アクリレート、及び、分子中にアミド基を有する $\alpha$ 、 $\beta$ -不飽和単量体からなる共重合体；特開平6-191918号公報に記載の如くポリエチレングリコールモノ(メタ)アリルエーテル、ポリエチレングリコールモノ(メタ)アクリレート、(メタ)アクリル酸アルキルエステル、(メタ)アクリル酸(塩)、並びに、(メタ)アリルスルホン酸(塩)若しくはp-(メタ)アリルオキシベンゼンスルホン酸(塩)からなる共重合体；特開平5-43288号公報に記載の如くアルコキシポリアルキレングリコールモノアリルエーテルと無水マレイン酸との共重合体、若しくは、その加水分解物、又は、その塩；特公昭58-38380号公報に記載の如くポリエチレングリコールモノアリルエーテル、マレイン酸、及び、これらの単量体と共重合可能な単量体からなる共重合体、若しくは、その塩、又は、そのエステル。

特公昭59-18338号公報に記載の如くポリアルキレングリコールモノ(メタ)アクリル酸エステル系単量体、(メタ)アクリル酸系単量体、及び、これらの単量体と共重合可能な単量体からなる共重合体；特開昭62-119147号公報に記載の如くスルホン酸基を有する(メタ)アクリル酸エステル及び必要によりこれと共重合可能な単量体からなる共重合体、又は、その塩；特開平6-271347号公報に記載の如くアルコキシポリアルキレングリコールモノアリルエーテルと無水マレイン酸との共重合体と、末端にアリルケニル基を有するポリオキシアルキレン誘導体とのエステル化反応物；特開平6-298555号公報に記載の如くアルコキシポリアルキレングリコールモノアリルエーテルと無水マレイン酸との共重合体と、末端に水酸基を有するポリオキシアルキレン誘導体とのエステル化反応物；特開昭62-68806号公報に記載の如く3-メチル-3-ブテン-1-オール等の特定の不飽和アルコールにエチレンオキシド等を付加したアルケニルエーテル系単量体、不飽和カルボン酸系単量体、及び、これらの単量体と共重合可能な単量体からなる共重合体、又は、その塩等のポリカルボン酸(塩)。；国際公開WO 02053611号公報に記載の如くポリアルキレンイミン不飽和単量体と不飽和カルボン酸単量体を含む単量体成分を共重合して得られるポリカルボン酸系共重合体；特願2003-341953号公報に記載の如くポリオキシアルキレンを有する不飽和単量体と(メタ)アクリル酸系単量体を必須とし、(メタ)アクリル酸エステル、アクリルアミドなどの単量体および多分岐ポリアルキレンオキシド鎖を有する単量体を共重合して得られるポリカルボン酸系共重合体；

特開2000-109357号公報に記載の如くポリアルキレンポリアミンに含まれる活性水素含有アミノ基に対して当該アミノ基の活性水素の当量を越えるアルキレンオキシドを付加重合してなるポリオキシアルキレン系化合物。これらセメント分散剤は単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

#### 【0022】

上記セメント分散剤の中でも、国際公開WO 02053611号公報(国際公開第02/053611号パンフレット)に記載の如くポリアルキレンイミン不飽和単量体と不飽和カルボン酸単量体を含む単量体成分を共重合して得られるポリカルボン酸系共重合体および/または特願2003-341953号公報に記載の如くポリオキシアルキレンを有する不飽和単量体と(メタ)アクリル酸系単量体を必須とし、(メタ)アクリル酸エス



ル、アクリルアミドなどの単量体および多分岐ポリアルキレンオキシド鎖を有する単量体を共重合して得られるポリカルボン酸系共重合体および／または特開 2000-109357 号公報に記載の如くポリアルキレンポリアミンに含まれる活性水素含有アミノ基に対して当該アミノ基の活性水素の当量を越えるアルキレンオキサイドを付加重合してなるポリオキシアルキレン系化合物を本発明のセメント混和剤と共に用いた場合（使用時に混合、使用前にあらかじめ混合）には、セメントの作業性が著しく良くなるとともに、セメント流動性の経時変化も少なくなるので特に好ましい。

その他の公知のセメント添加剤（材）としては、セメント湿潤剤、増粘剤、分離低減剤、凝集剤、乾燥収縮低減剤、強度増進剤、セルフレベリング剤、防錆剤、着色剤、防カビ剤等を挙げることができる。これら公知のセメント添加剤（材）は単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

#### 【0023】

上記セメント組成物において、セメント及び水以外の成分についての特に好適な実施形態としては、次の（1）～（7）が挙げられる。

#### 【0024】

（1）＜1＞本発明のセメント混和剤と＜2＞オキシアルキレン系消泡剤との2成分を必須とする組み合わせ。オキシアルキレン系消泡剤としては、ポリオキシアルキレン類、ポリオキシアルキレンアルキルエーテル類、ポリオキシアルキレンアセチレンエーテル類、ポリオキシアルキレンアルキルアミン類等が使用可能であるが、ポリオキシアルキレンアルキルアミン類が特に好適である。尚、＜2＞のオキシアルキレン系消泡剤の配合質量比としては、＜1＞のセメント混和剤に対して0.01～20質量%の範囲が好ましい。

#### 【0025】

（2）＜1＞本発明のセメント混和剤、＜2＞オキシアルキレン系消泡剤及び＜3＞AE剤の3成分を必須とする組み合わせ。オキシアルキレン系消泡剤としては、ポリオキシアルキレン類、ポリオキシアルキレンアルキルエーテル類、ポリオキシアルキレンアセチレンエーテル類、ポリオキシアルキレンアルキルアミン類等が使用可能であるが、ポリオキシアルキレンアルキルアミン類が特に好適である。一方、AE剤としては、樹脂酸石鹸、アルキル硫酸エステル類、アルキルリン酸エステル類が特に好適である。尚、＜1＞のセメント混和剤と＜2＞の消泡剤の配合質量比としては、＜1＞のセメント混和剤に対して0.01～20質量%が好ましい。一方、＜3＞のAE剤の配合質量比としては、セメントに対して0.001～2質量%が好ましい。

#### 【0026】

（3）＜1＞本発明のセメント混和剤、＜2＞炭素原子数2～18のアルキレンオキシドを平均付加モル数で2～300付加したポリオキシアルキレン鎖を有するポリアルキレングリコールモノ（メタ）アクリル酸エステル系単量体と、（メタ）アクリル酸系単量体及びこれらの単量体と共重合可能な単量体からなる共重合体（特公昭59-18338号公報、特開平7-223852号公報、特開平9-241056号公報等に記載）、及び＜3＞オキシアルキレン系消泡剤の3成分を必須とする組み合わせ。尚、＜1＞のセメント混和剤と＜2＞の共重合体との配合質量比としては、5/95～95/5の範囲が好ましく、10/90～90/10の範囲がより好ましい。＜3＞のオキシアルキレン系消泡剤の配合質量比としては、＜1＞のセメント混和剤と＜2＞の共重合体との合計量に対して0.01～20質量%の範囲が好ましい。

#### 【0027】

（4）＜1＞本発明のセメント混和剤と＜2＞遅延剤との2成分を必須とする組み合わせ。遅延剤としては、グルコン酸（塩）、クエン酸（塩）等のオキシカルボン酸類、グルコース等の糖類、ソルビトール等の糖アルコール類、アミノトリ（メチレンホスホン酸）等のホスホン酸類等が使用可能である。尚、＜1＞のセメント混和剤と＜2＞の遅延剤との配合比としては、共重合体（A）及び／又は共重合体（B）と＜2＞の遅延剤との質量比で、50/50～99.9/0.1の範囲が好ましく、70/30～99/1の範囲がより好ましい。

## 【0028】

(5) <1>本発明のセメント混和剤と<2>促進剤との2成分を必須とする組み合わせ。促進剤としては、塩化カルシウム、亜硝酸カルシウム、硝酸カルシウム等の可溶性カルシウム塩類、塩化鉄、塩化マグネシウム等の塩化物類、チオ硫酸塩、ギ酸及びギ酸カルシウム等のギ酸塩類等が使用可能である。尚、<1>のセメント混和剤と<2>の促進剤との配合質量比としては、10/90~99.9/0.1が好ましく、20/80~99/1がより好ましい。

## 【0029】

(6) <1>本発明のセメント混和剤と<2>材料分離低減剤との2成分を必須とする組み合わせ。材料分離低減剤としては、非イオン性セルロースエーテル類等の各種増粘剤、部分構造として炭素原子数4~30の炭化水素鎖からなる疎水性置換基と炭素原子数2~18のアルキレンオキシドを平均付加モル数で2~300付加したポリオキシアルキレン鎖とを有する化合物等が使用可能である。尚、<1>のセメント混和剤と<2>の材料分離低減剤との配合質量比としては、10/90~99.99/0.01が好ましく、50/50~99.9/0.1がより好ましい。この組み合わせのセメント組成物は、高流動コンクリート、自己充填性コンクリート、セルフレベリング材として好適である。

## 【0030】

(7) <1>本発明のセメント混和剤と<2>分子中にスルホン酸基を有するスルホン酸系分散剤との2成分を必須とする組み合わせ。スルホン酸系分散剤としては、リグニンスルホン酸塩、ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物、メラミンスルホン酸ホルマリン縮合物、ポリスチレンスルホン酸塩、アミノアリールスルホン酸-フェノール-ホルムアルデヒド縮合物等のアミノスルホン酸系の分散剤等が使用可能である。尚、<1>のセメント混和剤と<2>の分子中にスルホン酸基を有するスルホン酸系分散剤との配合比としては、<1>のセメント混和剤と<2>の分子中にスルホン酸基を有するスルホン酸系分散剤との質量比で、5/95~95/5が好ましく、10/90~90/10がより好ましい。

本発明のセメント混和剤は、公知のセメント混和剤と同様に、セメントペースト、モルタル、コンクリート等のセメント組成物に加えて用いることができる。また、超高強度コンクリートにも用いることができる。上記セメント組成物としては、セメント、水、細骨材、粗骨材等を含む通常用いられるものが好適である。また、フライアッシュ、高炉スラグ、シリカヒューム、石灰石等の微粉体を添加したものであってもよい。なお、超高強度コンクリートとは、セメント組成物の分野で一般的にそのように称されているもの、すなわち従来のコンクリートに比べて水/セメント比を小さくしてもその硬化物が従来と同等又はより高い強度となるようなコンクリートを意味し、例えば、水/セメント比が25質量%以下、更に20質量%以下、特に18質量%以下、特に14質量%以下、特に12質量%程度であっても通常の使用に支障をきたすことのない作業性を有するコンクリートとなり、その硬化物が60N/mm<sup>2</sup>以上、更に80N/mm<sup>2</sup>以上、より更に100N/mm<sup>2</sup>以上、特に120N/mm<sup>2</sup>以上、特に160N/mm<sup>2</sup>以上、特に200N/mm<sup>2</sup>以上の圧縮強度を示すことになるものである。

上記セメントとしては、普通、早強、超早強、中庸熟、白色等のポルトランドセメント；アルミナセメント、フライアッシュセメント、高炉セメント、シリカセメント等の混合ポルトランドセメントが好適である。上記セメントのコンクリート1m<sup>3</sup>当たりの配合量及び単位水量としては、例えば、高耐久性・高強度のコンクリートを製造するためには、単位水量100~185kg/m<sup>3</sup>、水/セメント比=10~70%とすることが好ましい。より好ましくは、単位水量120~175kg/m<sup>3</sup>、水/セメント比=20~65%である。

本発明のセメント混和剤のセメント組成物中の添加量割合としては、本発明の必須成分であるポリカルボン酸系重合体が、セメント質量の全量100質量%に対して、0.01質量%以上となるようにすることが好ましく、10質量%以下となるようにすることが好ましい。0.01質量%未満であると、性能的に不充分となるおそれがあり、10質量%を

超えると、経済性が劣ることとなる。より好ましくは、0.05質量%以上であり、8質量%以下であり、さらに好ましくは、0.1質量%以上であり、5質量%以下である。なお、上記質量%は、固形分換算の値である。

#### 【実施例】

##### 【0031】

以下に実施例を掲げて本発明を更に詳細に説明するが、本発明はこれら実施例のみに限定されるものではない。尚、特に断りのない限り、「%」は、「質量%」を意味するものとする。

(重合体の重量平均分子量測定方法)

使用カラム：東ソー社製 TSK guard column SWXL+TSK gel G4000SWXL+G3000SWXL+G2000SWXL

溶離液：水10999g、アセトニトリル6001gの混合溶媒に酢酸ナトリウム三水合物115.6gを溶かし、更に酢酸でpH6.0に調整した溶離液溶液を用いる。

打込み量：重合体濃度0.5%の溶離液溶液を100 $\mu$ L

溶離液流速：0.8mL/min

カラム温度：40 $^{\circ}$ C

標準物質：ポリエチレングリコール、ピークトップ分子量(Mp) 272500、219300、85000、46000、24000、12600、4250、7100、1470。

検量線次数：三次式

検出器：日本Waters社製 410 示差屈折検出器

解析ソフト：日本Waters社製 MILLENNIUM Ver. 3.21

##### (製造例1)

[ $\text{H}-(\text{OC}_2\text{H}_4)_{13}-(\text{OC}_3\text{H}_6)_2-(\text{OC}_2\text{H}_4)_{10}-\text{OCH}_3$  の製造]  
温度計、攪拌機、原料導入管、及び窒素導入管を備えた反応装置にポリ( $n=10$ )エチレングリコールモノメチルエーテル1100部、水酸化カリウム0.5部を仕込み、反応器内を窒素置換した後、120 $^{\circ}$ Cに昇温して、この温度を保ちながらプロピレンオキシド235部を3時間かけて投入した。投入後、さらに120 $^{\circ}$ Cで2時間熟成した後、再び反応器内を窒素置換してから、120 $^{\circ}$ Cに保ちながらエチレンオキシド1165部を3時間かけて投入した。投入後さらに120 $^{\circ}$ Cで1時間熟成して、水酸基価48mg $\cdot$ KOH/gのアルキレングリコールモノメチルエーテルを得た。

##### [単量体(a)の製造]

温度計、攪拌機、窒素導入管、及び縮合水分離管を備えた反応器に、上述のようにして得られたアルキレングリコールモノメチルエーテル2203部、メタクリル酸450部、パラトルエンスルホン酸1水和物59部、フェノチアジン0.5部、及び、共沸溶媒としてシクロヘキサン265部を仕込み、115 $^{\circ}$ Cに保ちながら縮合水を分離して20時間加熱してエステル化を行った。エステル化率99% (アルキレングリコールモノメチルエーテルの転化率)で、蒸留水556部と30%水酸化ナトリウム溶液46部を加えた後、再び昇温して、共沸によりシクロヘキサンを除去してから、蒸留水を加えて、単量体(a)の構造を有するエステル化物(a-1)を70%と未反応のメタクリル酸10%を含む混合物の水溶液を得た。

##### (製造例2)

##### [単量体(b)の製造]

温度計、攪拌機、窒素導入管、コンデンサ、及び縮合水分離管を備えたガラス製反応器(容量30L)に、メトキシポリ( $n=25$ )エチレングリコール16500部、メタクリル酸4740部、パラトルエンスルホン酸1水和物235部、フェノチアジン5部、及び、共沸溶媒としてシクロヘキサン1060部を仕込み、120 $^{\circ}$ Cに保ちながら縮合水を分離して20時間加熱してエステル化を行った。エステル化率99% (メトキシポリエチレングリコールの転化率)で、蒸留水5857部と30%水酸化ナトリウム溶液485部を加えた後、再び昇温して、共沸によりシクロヘキサンを除去してから、蒸留水を加えて

、単量体 (b) の構造を有するエステル化物 (b-1) を 70% と未反応のメタクリル酸 10% を含む混合物の水溶液を得た。

(実施例 1)

温度計、攪拌機、滴下装置、窒素導入管、及び冷却管を備えた反応器に、蒸留水 240 部を仕込み、

80℃ に昇温した。続いて、製造例 1 で得たエステル化物 (a-1) とメタクリル酸の混合物の水溶液 279 部、製造例 2 で得たエステル化物 (b-1) とメタクリル酸の混合物の水溶液 319.8 部、メタクリル酸 57.8 部、蒸留水 27.4 部 g、及び β-メルカプトプロピオン酸 9.72 部を混合した溶液を 4 時間、並びに蒸留水 115.5 部と過酸化水素 4.5 部を混合した溶液を 5 時間、並びに蒸留水 118.2 部と L-アスコルビン酸 1.8 部を混合した溶液を 5 時間かけて滴下した。その後、80℃ に保ったままで 1 時間熟成してから冷却し、

30% 水酸化ナトリウム水溶液を加え、PH 7 に調整し、さらに蒸留水を加えて、重量平均分子量 13200 であり、エステル化物 (a-1) 由来の部位を 37.5% とエステル化物 (b-1) 由来の部位を 37.5% 有する重合体を含有する固形分濃度 45% のセメント混和剤 (1) を得た。

(製造例 3)

製造例 1 と同様にして  $H-(OC_2H_4)_{13}-(OC_3H_6)_4-(OC_2H_4)_{10}-OCH_3$  の合成を経てメタクリル酸とエステル化し、エステル化物 (a-2) 70% と未反応のメタクリル酸 10% を含む混合物の水溶液を得た。

(実施例 2)

温度計、攪拌機、滴下装置、窒素導入管、及び冷却管を備えた反応器に、蒸留水 160 部を仕込み、

80℃ に昇温した。続いて、製造例 3 で得たエステル化物 (a-2) とメタクリル酸の混合物の水溶液 204 部、製造例 2 で得たエステル化物 (b-1) とメタクリル酸の混合物の水溶液 213.2 部、メタクリル酸 20.9 部、蒸留水 18.2 部 g、及び β-メルカプトプロピオン酸 6.07 部を混合した溶液を 4 時間、並びに蒸留水 77.0 部と過酸化水素 3.0 部を混合した溶液を 5 時間、並びに蒸留水 78.92 部と L-アスコルビン酸 1.2 部を混合した溶液を 5 時間かけて滴下した。その後、80℃ に保ったままで 1 時間熟成してから冷却し、

30% 水酸化ナトリウム水溶液を加え、PH 7 に調整し、さらに蒸留水を加えて、重量平均分子量 14700 であり、エステル化物 (a-1) 由来の部位を 37.5% とエステル化物 (b-1) 由来の部位を 37.5% 有する重合体を含有する固形分濃度 45% のセメント混和剤 (2) を得た。

(実施例 3)

温度計、攪拌機、滴下装置、窒素導入管、及び冷却管を備えた反応器に、蒸留水 240 部を仕込み、

80℃ に昇温した。続いて、製造例 3 で得たエステル化物 (a-2) とメタクリル酸の混合物の水溶液 153.0 部、製造例 2 で得たエステル化物 (b-1) とメタクリル酸の混合物の水溶液 479.7 部、メタクリル酸 29.9 部、蒸留水 21.9 部 g、及び β-メルカプトプロピオン酸 9.16 部を混合した溶液を 4 時間、並びに蒸留水 115.5 部と過酸化水素 4.5 部を混合した溶液を 5 時間、並びに蒸留水 78.9 部と L-アスコルビン酸 1.2 部を混合した溶液を 5 時間かけて滴下した。その後、80℃ に保ったままで 1 時間熟成してから冷却し、

30% 水酸化ナトリウム水溶液を加え、PH 7 に調整し、さらに蒸留水を加えて、重量平均分子量 14700 であり、エステル化物 (a-1) 由来の部位を 18.8% とエステル化物 (b-1) 由来の部位を 56.2% 有する重合体を含有する固形分濃度 45% のセメント混和剤 (3) を得た。

(比較例 1)

実施例 2 においてエステル化物 (b-1) とメタクリル酸の混合物の水溶液を全てエステ

ル化物 (a-2) とメタクリル酸の混合物の水溶液に置き換えて同様に重合を行い、冷却後、酸化ナトリウム水溶液を加え、PH 7 に調整し、さらに蒸留水を加えて、重量平均分子量 14100 であり、エステル化物 (a-2) 由来の部位を 75% 有する重合体を含有する固形分濃度 45% の比較セメント混和剤 (A) を得た。

(比較例 2)

実施例 2 においてエステル化物 (a-2) とメタクリル酸の混合物の水溶液を全てエステル化物 (b-1) とメタクリル酸の混合物の水溶液に置き換えて同様に重合を行い、冷却後、酸化ナトリウム水溶液を加え、PH 7 に調整し、さらに蒸留水を加えて、重量平均分子量 14300 であり、エステル化物 (b-1) 由来の部位を 75% 有する重合体を含有する固形分濃度 45% の比較セメント混和剤 (B) を得た。

〔モルタル試験方法〕

実施例 1～3、及び比較例 1～2 で示したセメント混和剤を用いて、表 1 に示す配合でモルタルを調合・混練し、所定の流動性（フロー値）を得るための混和剤添加量と、スコップかき混ぜ時の粘性と作業性を評価した。結果を表 2 に示した。

モルタル配合

【0032】

【表 1】

W/C (質量%)	配合単位量(重量部)		
	細骨材	水	セメント
45	1350	208	463

【0033】

セメント：太平洋セメント社製：普通ポルトランドセメント

細骨材：セメント強さ試験用標準砂（JIS R 5201 準拠）

セメント質量に対するセメント混和剤配合量は、混和剤の固形分量で計算し、%表示で表 2 に示した。

混練条件

上記配合で、HOBART ミキサーにセメントとセメント混和剤を配合した水を加えて回転 1 で 30 秒混練し、次いで細骨材を投入して回転 1 で 60 秒混練し、更に回転 2 で 60 秒間混練した後に、壁面付着物を掻き落としてから回転 2 で 60 秒混練することで、モルタルを製造した。

評価方法および評価基準

得られたモルタルのスランプフロー値は日本工業規格（JIS A 1101、1128、6204）に準拠して行った。モルタルの粘性は、スコップを用いて練り返した時の感覚を示し、1 点～5 点の点数で評価した。すなわち、粘性の最も大きいものが 5 点で、粘性の最も小さいものが 1 点である。

モルタルの作業性は、粘性が適度で作業性（モルタルの取り扱い性）の良好なものを○とし、粘性が大きすぎてベタついたり、粘性が低すぎて流れすぎたりするなど、作業性の悪いものを×とした。

評価結果

【0034】

【表2】

	W/C (質量%)	混和剤添加量 (対セメント質量)	フロー値 (mm)	粘性	作業性
実施例1	45	0.118	220	3	○
実施例2	45	0.129	219	3	○
実施例3	45	0.112	221	3	○
比較例1	45	0.153	219	5	×
比較例2	45	0.117	218	1	×

## 【0035】

実施例1～3で使用した本発明のセメント混和剤(1)～(3)は優れた減水性を有するために、スランプフロー値を約220mmにするための混和剤添加量が比較的少なくて良かったが、比較例1で使用した比較セメント混和剤(A)ではもっと多くの混和剤を添加しなければならなかった。また、本発明のセメント混和剤(1)～(3)を使用した実施例1～3ではモルタルの粘性が適度であったために作業性が良好であったが、比較セメント混和剤(1)を使用した比較例1ではモルタルの粘性が高すぎてスコップにベタつき、作業性は極めて悪かった。さらに、比較セメント混和剤(B)を使用した比較例2ではモルタルの粘性が低いためにスコップで練り返そうとしてもモルタルが流れて行ってしまうので、作業性が不充分であった。

## (製造例4)

温度計、攪拌機、滴下装置、窒素導入管及び冷却管を備えた反応器に蒸留水995部を仕込み、

70℃に昇温した。続いてメトキシポリエチレングリコールモノメタクリレート(エチレンオキシドの平均付加モル数6)1067部、メタクリル酸283部、48%水酸化ナトリウム水溶液41.2部、3-メルカプトプロピオン酸20部及び蒸留水354部を混合した溶液を5時間、並びに、6.5%過硫酸アンモニウム水溶液240部を6時間かけて滴下した。滴下終了後、反応混合液を70℃に1時間維持した。冷却後30%水酸化ナトリウム水溶液を加えpH7に調整し、ゲルパーミエーションクロマトグラフィーによるポリエチレングリコール換算で重量平均分子量14000のセメント混和剤(イ)を得た。

## (製造例5)

温度計、攪拌機、滴下装置、窒素導入管及び還流冷却管を備えたガラス製反応装置に水344部を仕込み攪拌下に反応装置内を窒素置換し、窒素雰囲気下で70℃まで昇温した。メトキシポリエチレングリコールモノメタクリレート(エチレンオキシドの平均付加モル数4)1076部、メタクリル酸190部、表3に示す単量体(c)の43%水溶液754.6部、48%水酸化ナトリウム水溶液21.7部、3-メルカプトプロピオン酸44.6部及び蒸留水287部を混合したモノマー水溶液を5時間で、2.0%過酸化水素水240部及び2.5%L-アスコルビン酸水溶液240部をそれぞれ6時間で滴下した。その後1時間引き続いて70℃を維持し、重合を完結させ、重量平均分子量10000のポリカルボン酸系セメント混和剤(ロ)を得た。

## 【0036】

【表3】

単量体	構造式もしくは説明
単量体(c)	ポリエチレンジイミン(Mw=600)のアミノ基由来の活性水素(-NH)1等量に対して、エチレンオキシド(EO)を3モル付加させたポリアルキレンジイミンアルキレンオキシド付加物1モルに対し、グリシジルメタクリレート1.5モル付加させた化合物
単量体(d)	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COO}-(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_7-(\text{C}_3\text{H}_6\text{O})_2-(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_6-\text{CH}_3$

## 【0037】

## (製造例6)

温度計、攪拌機、滴下装置、窒素導入管及び還流冷却管を備えたガラス製反応装置に水344部を仕込み攪拌下に反応装置内を窒素置換し、窒素雰囲気下で60℃まで昇温した。表3に示す単量体(d)1181.25部およびメタクリル酸168.75部、48%水酸化ナトリウム水溶液42.19部、3-メルカプトプロピオン酸47.25部及び蒸留水354部を混合した溶液を5時間、並びに、6.5%過硫酸アンモニウム水溶液240部を6時間かけて滴下した。滴下終了後、反応混合液を60℃に1時間維持した。冷却後30%水酸化ナトリウム水溶液を加えpH7に調整し、ゲルパーミエーションクロマトグラフィーによるポリエチレングリコール換算で重量平均分子量22000のセメント混和剤(ハ)を得た。

## (製造例7)

## [マクロマー水溶液の製造]

温度計、攪拌機、滴下装置及び還流冷却装置を備えたガラス製反応装置にポリエチレンジイミンエチレンオキシド付加物(分子量600のポリエチレンジイミンの活性水素にエチレンオキシドを平均付加モル数20で付加した化合物)754部、酢酸1.27部及びp-メトキシフェノール0.15部を仕込み、攪拌下に90℃まで昇温した。反応系内を90℃に保持した後に、反応系内を90℃に保持したままグリシジルメタクリレート12.5部を30分で添加した。添加終了後1時間90℃で攪拌を続けた後、60℃まで降温し、水768部、酢酸14.3部を加え、ポリエチレンジイミンエチレンオキシド付加物のマクロマー水溶液を得た。

## [セメント混和剤(7)の製造]

温度計、攪拌機、滴下装置、窒素導入管及び冷却管を備えた反応器に蒸留水700部を仕込み70℃に昇温した。続いてメトキシポリエチレングリコールモノメタクリレート(エチレンオキシドの平均付加モル数10)832.5部、メタクリル酸260.5部、メタクリル酸メチル154.1部、48%水溶液の水酸化ナトリウム36.2部、3-メルカプトプロピオン酸40.2部及び蒸留水243部を混合した溶液を5時間、並びに、2.1%の過酸化水素水240部を6時間、2.7%のL-アスコルビン酸水溶液240部を6時間かけて滴下した。これらの溶液の滴下開始から4時間5分後に、前記マクロマー水溶液208部を3.78部/分で滴下開始した。全ての溶液の滴下終了後、反応混合液を70℃に1時間維持した。冷却後30%水酸化ナトリウム水溶液を加えpH7に調整し、ゲルパーミエーションクロマトグラフィーによるポリエチレングリコール換算で重量平均分子量6000のセメント混和剤(ニ)を得た。

## (実施例4~8)

実施例1で製造したセメント混和剤(1)および製造例4~7で製造したセメント混和剤(イ)~(ニ)および表4に示すセメント混和剤(ホ)、(ヘ)を、表5に示す配合で混合し、本発明のセメント混和剤(4)~(8)を得た。これら本発明のセメント混和剤(4)~(8)を用い、コンクリート試験を行い、スコップかき混ぜ時の粘性と作業性を評価した。結果を表6に示した。

## 【0038】

【表 4】

セメント混和剤	構造式もしくは説明
(ホ)	ポリエチレンイミン(Mw=1800)のアミノ基由来の活性水素(-NH)1等量に対して、エチレンオキシドを3モル付加させたポリアルキレンイミンアルキレンキシド付加物
(ヘ)	ポリエチレンイミン(Mw=600)のアミノ基由来の活性水素(-NH)1等量に対して、エチレンオキシドを3モル、次いでプロピレンオキシドを6モル、さらにエチレンオキシドを17モル付加させたポリアルキレンイミンアルキレンキシド付加物

【0039】

【表 5】

セメント混和剤No.	(1)	(イ)	(ロ)	(ハ)	(ニ)	(ホ)	(ヘ)
実施例4	30.0	42.6	13.7	—	—	13.7	—
実施例5	30.0	—	—	70.0	—	—	—
実施例6	30.0	—	—	60.0	—	—	10.0
実施例7	30.0	—	—	—	70.0	—	—
実施例8	30.0	—	—	—	60.0	—	10.0

【0040】

(比較例 3 および 比較例 4)

比較例 1 および 比較例 2 で製造した比較セメント混和剤 (A) および比較セメント混和剤 (B) を用い、コンクリート試験を行い、スコップかき混ぜ時の粘性と作業性を評価した。結果を表 6 に示した。

〔コンクリート試験方法〕

実施例 4～8、及び比較例 1～2 で示したセメント混和剤を用いて、下記に示す配合でコンクリートを調合・混練し、所定の流動性 (フロー値) を得るための混和剤添加量と、スコップかき混ぜ時の粘性と作業性を評価した。

コンクリート配合

配合単位量は、水:  $172 \text{ kg/m}^3$ 、セメント (住友大阪セメント社製普通ポルトランドセメント):  $491 \text{ kg/m}^3$ 、粗骨材 (青梅産破石):  $909.8 \text{ kg/m}^3$ 、細骨材 (大井川系川砂):  $744.5 \text{ kg/m}^3$  とした。

消泡剤である MA404 (ポゾリス物産製) をセメント質量に対して 0.003%、及び、AE 剤である MA303A (ポゾリス物産製) をセメント質量に対して 0.01% を配合した。

セメント質量に対するセメント混和剤の配合量は、混和剤の固形分量で計算し、% (質量%) 表示で表 6 に示した。

コンクリート製造条件

上記配合で、50L 強制練りミキサーにセメント、細骨材、粗骨材を投入して 10 秒間空練を行い、次いで、セメント混和剤を配合した水を加えて更に 60 秒間混練を行い、コンクリートを製造した。

評価方法および評価基準

得られたコンクリートのスランプフロー値、空気量の測定は日本工業規格 (JIS A 1101、1128、6204) に準拠して行った。コンクリートの粘性は、スコップを用いて練り返した時の感覚を示し、1 点～5 点の点数で評価した。すなわち、粘性の最も大きいものが 5 点で、粘性の最も小さいものが 1 点である。

モルタルの作業性は、粘性が適度で作業性 (コンクリートの取り扱い性) が特に良好なものを◎、良好なものを○とし、粘性が大きすぎてベタついたり、粘性が低すぎて流れすぎ



たりするなど、作業性の悪いものを×とした。

#### 評価結果

【0041】

【表6】

	W/C (質量%)	混和剤添加量 (対セメント質量)	フロー値 (mm)	粘性	作業性
実施例4	35	0.34	608	3	◎
実施例5	35	0.37	593	4	○
実施例6	35	0.37	614	3	○
実施例7	35	0.37	589	4	○
実施例8	35	0.37	603	3	○
比較例3	35	0.47	583	5	×
比較例4	35	0.37	685	1	×

【0042】

実施例4～8で使用した本発明のセメント混和剤(1)～(3)は優れた減水性を有するために、スランプフロー値を約600mmにするための混和剤添加量が比較的少なくて良かったが、比較例3で使用した比較セメント混和剤(A)ではもっと多くの混和剤を添加しなければならなかった。また、本発明のセメント混和剤(1)～(3)を使用した実施例4～8ではコンクリートの粘性が適度であったために作業性が良好であったが、比較セメント混和剤(A)を使用した比較例3ではコンクリートの粘性が高すぎてスコップにベタつき、作業性は悪かった。さらに、比較セメント混和剤(B)を使用した比較例4ではコンクリートの粘性が低いためにスコップで練り返そうとしてもコンクリートが流れて行ってしまうので、作業性が不充分であった。

#### 【産業上の利用可能性】

【0043】

本発明のセメント混和剤は優れた減水性および優れた作業性を有するため、本発明のセメント混和剤を用いることにより、強度や耐久性に優れたセメント硬化物が効率よく形成・製造できるので、強度および耐久性に優れた土木建造物や建築建造物を構築する上で、多大な役割を果たすものである。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】セメント組成物等の減水性を向上してその硬化物の強度や耐久性を優れたものとし、しかもそれを取り扱う現場において作業しやすくなるような粘性とすることができ、しかもセメント混和剤添加量を比較的低減できるセメント混和剤を提供することを目的とするものである。

【解決手段】ポリカルボン酸系重合体中の構成において、炭素数2～18のポリアルキレングリコール鎖中の0.01～49モル%が炭素数3～18のポリアルキレングリコール鎖を有する部位と、さらにポリエチレングリコール鎖を有する部位とを併せ持つポリカルボン酸系重合体がセメント組成物の作業性および添加量低減を同時に改善するのに有効であることを見いだした。

【選択図】なし

## 認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2004-186452
受付番号	50401064309
書類名	特許願
担当官	第五担当上席 0094
作成日	平成16年 6月29日

## &lt;認定情報・付加情報&gt;

【提出日】	平成16年 6月24日
【特許出願人】	申請人
【識別番号】	000004628
【住所又は居所】	大阪府大阪市中央区高麗橋4丁目1番1号
【氏名又は名称】	株式会社日本触媒

特願 2 0 0 4 - 1 8 6 4 5 2

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[ 0 0 0 0 0 4 6 2 8 ]

1. 変更年月日

2 0 0 0 年 1 2 月 6 日

[変更理由]

住所変更

住 所

大阪府大阪市中央区高麗橋 4 丁目 1 番 1 号

氏 名

株式会社日本触媒

# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/016704

International filing date: 04 November 2004 (04.11.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP  
Number: 2004-186452  
Filing date: 24 June 2004 (24.06.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 27 January 2005 (27.01.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland  
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse